# **EUROPEAN PATENT OFFICE**

## Patent Abstracts of Japan

PUBLICATION NUMBER

06135936

**PUBLICATION DATE** 

17-05-94

APPLICATION DATE

24-10-92

APPLICATION NUMBER

04309400

APPLICANT: FUJI KAGAKU KOGYO KK:

INVENTOR:

ENDO TAKESHI;

INT.CL.

C07D217/04 A61K 31/47 C07D217/14

C07D217/16

TITLE

: NEW NAPHTHALENE DERIVATIVE

AND ITS INTERMEDIATE

I

TI

$$R^3$$
  $R^2$   $R^6$   $R^6$ 

$$\mathbb{R}^{\frac{3}{1}}$$
  $\mathbb{N}_{\mathbb{R}}$ 

ABSTRACT :

PURPOSE: To obtain a new naphthalene derivative having excellent antitumor activity.

CONSTITUTION: A compound of formula I (R1 is H, alkyl or alkyl containing

substituent group on the chain; R2 is H, HO2 or NH2; R3 and R<sup>4</sup> are alkoxy NO<sub>2</sub> or NH<sub>2</sub>; R<sup>5</sup> is CN, alkoxycarbonyl or

hydroxyalkyl) such as 2-amino(cyano)

methyl-6-[(1-azidomethyl-1,2,3,4-tetrahydro-6,7-dimethoxyisoquinolin-2-yl) methyl]naphthalene. The compound of formula I wherein R<sup>5</sup> is CN is obtained

by dissolving concentrated ammonia water, potassium cyanide and ammonium chloride in a polar solvent such as water and reacting the solution with a compound of formula II in a

THF solution. A new compound of formula III [R<sup>6</sup> is hydroxymethyl, formyl or

CH<sub>2</sub>-OR<sub>7</sub> (R<sub>7</sub> is H or t-butyldimethylsilyl)] contained in the compound of formula II is obtained by reacting a compound of formula IV with 2,6diformylnaphthalene, etc.

COPYRIGHT: (C)1994, JPO& Japio

(19)日本国特許庁(JP)

### (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

## 特開平6-135936

(43)公開日 平成6年(1994)5月17日

(51) Int.CI.5

識別記号

庁内整理番号

9360-4C

技術表示箇所

C 0 7 D 217/04

A 6 1 K 31/47

ADU

FΙ

C 0 7 D 217/14

217/16

審査請求 未請求 請求項の数2(全 9 頁)

(21)出願番号

特願平4-309400

(71)出願人 390011877

富士化学工業株式会社

(22)出願日

平成4年(1992)10月24日

富山県中新川郡上市町横法音寺55番地

(72)発明者 真田 邦雄

富山県富山市町村1丁目-116番地

(72)発明者 川合 信次

富山県中新川郡上市町広野975番地

(72) 発明者 遠藤 武

富山県中新川郡上市町広野1778-5番地

#### (54) 【発明の名称】 新規なナフタレン誘導体及びその中間体

#### (57)【要約】

【目的】 優れた抗腫瘍活性を有する新規なナフタレン 誘導体及びその製造に用いられる重要な中間体を提供す る。

(化1)

(式中、R<sup>1</sup>は、水素原子、アルキル基又は鎖上に置換 基を有するアルキル基を表し、R2は、水素原子、ニト 口基又はアミノ基、R3、R1は同一又は異なってアルコ キシ基、ニトロ基又はアミノ基、R®は、ニトリル基、 アルコキシカルボニル基、ヒドロキシアルキル基を表 す。)で表される化合物。

\*【化1】

【特許請求の範囲】 【請求項1】一般式

(1)

(式中、R1は、水素原子、アルキル基又は鎖上に置換 基を有するアルキル基を表し、R2は、水素原子、ニト 10 す。)で表される化合物。 ロ基又はアミノ基、R3、R1は同一又は異なってアルコ キシ基、ニトロ基又はアミノ基、R5は、ニトリル基、※

1

※アルコキシカルボニル基、ヒドロキシアルキル基を表

【請求項2】一般式

[化2]

(式中、R1は、水素原子、アルキル基又は鎖上に置換 基を有するアルキル基を表し、R2は、水素原子、ニト 20 だ満足し得るものはない。 ロ基又はアミノ基、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は同一又は異なってアルコ キシ基、二トロ基又はアミノ基、R<sup>6</sup>は、ヒドロキシメ チル基、ホルミル基、あるいは-CH2-OR7、ここで R<sup>7</sup>は、水素原子又はtert-ブチルジメチルシリル 基を表す。)で表される化合物。

### 【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、抗腫瘍効果を有する新 規なナフタレン誘導体及び当該誘導体製造のための中間 体及びその製法に関する。

[0002]

★【従来の技術】従来各種抗腫瘍剤が提供されているが未

[0003]

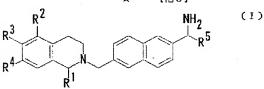
【発明の目的】本発明は、抗腫瘍効果を有する新規なナ フタレン誘導体を提供することを目的とする。さらに本 発明は、その化合物を製造するための中間体であり、か つ、そのもの自体、抗腫瘍効果を有する中間体を提供す ることも目的とする。

[0004]

【発明の開示】本発明者らは、上記問題点を解決するた め鋭意研究した結果、本発明の一般式

[0005]

[化3]



【0006】(式中、R1は、水素原子、アルキル基又 は鎖上に置換基を有するアルキル基を表し、R2は、水 素原子、ニトロ基又はアミノ基、R3、R1は同一又は異 40 なってアルコキシ基、ニトロ基又はアミノ基、R5は、 ニトリル基、アルコキシカルボニル基、ヒドロキシアル キル基を表す。) で表される新規なナフタレン誘導体が 優れた抗腫瘍効果を示すことを見出した。

【0007】アルキル基としては、メチル基、エチル 基、プロピル基、ブチル基等を挙げることができる。 又、鎖上に置換基を有するアルキル基としてはヒドロキ シル基、アジド基又はアミノ基等が置換したものを挙げ ることができる。

【0008】アルコキシ基としてはメトキシ基、エトキ 50

シ基、プロポキシ基、ブトキシ基等を挙げることができ

【0009】ヒドロキシアルキル基としてはヒドロキシ メチル基、ヒドロキシエチル基、ヒドロキシプロピル 基、ヒドロキシブチル基等を挙げることができる。

【0010】アルコキシカルボニル基としてはメトキシ カルボニル基、エトキシカルボニル基、プロポキシカル ボニル基、ブトキシカルボニル基等を挙げることができ

【0011】本発明の上記一般式(I)で表される化合 物中、置換基R5がニトリル基である一般式

[0012]

【化4】

-334-

R<sup>3</sup> R<sup>2</sup> CN (Ia)

[0013] (式中、 $R^1$ は、水素原子、アルキル基又は鎖上に置換基を有するアルキル基を表し、 $R^2$ は、水素原子、ニトロ基又はアミノ基、 $R^3$ 、 $R^4$ は同一又は異なってアルコキシ基、ニトロ基又はアミノ基を表す。) \* 10

\*で表される化合物は、一般式 【0014】 【化5】

$$R^3$$
 $R^4$ 
 $R^1$ 
 $R^2$ 
 $R^3$ 
 $R^4$ 
 $R^1$ 
 $R^1$ 
 $R^2$ 
 $R^3$ 
 $R^4$ 
 $R^3$ 
 $R^4$ 
 $R^4$ 
 $R^4$ 
 $R^4$ 
 $R^4$ 
 $R^4$ 
 $R^4$ 
 $R^4$ 

【0015】(式中、R<sup>1</sup>は、水素原子、アルキル基又は鎖上に置換基を有するアルキル基を表し、R<sup>2</sup>は、水素原子、ニトロ基又はアミノ基、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は同一又は異なってアルコキシ基、ニトロ基又はアミノ基を表す。) 【0016】で表される化合物をテトラヒドロフラン(THF)溶液中、濃アンモニア水、シアン化カリウム又はシアン化ナトリウム及び塩化アンモニウムを水等の極性溶媒に溶解して加え、反応させることにより得ることができる。

【0017】上記反応は密封容器中で行う方が好まし※

※い。反応時間については、原料の種類、反応温度、塩基物質の種類、溶媒の種類その他の条件により異なるが、 通常は、数時間から~約18時間である。

【0018】反応温度については、原料の種類、塩基物質の種類、溶媒の種類その他の条件により異なるが、好ましくは $40\sim60$ である。

【0019】一般式(I)でR<sup>s</sup>がアルコキシカルボニ ル基である一般式

[0020]

[化6]

【0021】(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ は、上記に同じ、 $R^8$ はアルキル基を表す。)

【0022】で表される化合物は、上記一般式(Ia)で表される化合物を常法により、例えばメタノール、エタノール等のアルコール溶媒中で、塩化水素等の酸の存★

★在下反応させることにより得られる。

【0023】一般式(I)で表される化合物でR⁵がヒドロキシアルキル基である一般式

[0024]

【化7】

(式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は、上記に同じ。)

【0025】で表される化合物は、常法により前記化合物(Ib)をTHF、ジオキサン、エーテル等の溶媒中で水素化リチウムアルミニウム等で還元することにより得ることができる。

【0026】本発明の一般式(Ic)で表される化合物は、一般式(II)で表される化合物から、(Ia)、

(Ib)等の各中間体を特に分離精製することなく製造することもできる。

【0027】本発明の一般式(Ic)で表される化合物でR<sup>1</sup>基がアミノメチル基で表される化合物は、一般式(I)で表される化合物でR<sup>1</sup>基がアジドメチル基である化合物を、常法に従って、例えば、THF中、水素化50 リチウムアルミニウム等で還元することにより得ること

-335-

(4)

ができる。

【0028】上記、一般式 (Ic) で表されるR1基が アジドメチル基である本発明の化合物は、常法により、 例えば、1,2,3,4-テトラヒドロ-1-ヒドロキ シメチルー6, 7-ジメトキシイソキノリンと6-(t ertーブチルジメチルシリルオキシ)メチルー2ーホ ルミルナフタレンとの反応で得られる2-(tert-ブチルジメチルシリルオキシ)メチルー6-〔(1, 2, 3, 4-テトラヒドロ-1-ヒドロキシメチルー 6, 7-ジメトキシーイソキノリン-2-イル)メチ 10 ることができる ル] ナフタレンの tertーブチルジメチルシリル基を 除去後、ヒドロキシメチル基の水酸基を、例えばトリエ チルアミン等の塩基の存在下メシルクロライド等を用い て活性化し、次いでシアン化ナトリウムあるいはシアン 化カリウム等を反応させることにより容易に得ることが できる。

【0029】また、前記一般式(I)で表される化合物 で、R2、R3及び/又はR4のニトロ基は、常法に従っ て、例えば、DMF、HMPA等の溶媒中、酸化白金の 存在下、水素気流中で還元することにより容易にアミノ 基にすることができる。

【0030】本発明により得られた一般式(Ia)、 (Ib) 及び (Ic) で表される化合物としては、2-アミノ(シアノ)メチルー6-[(1-アジドメチルー 1, 2, 3, 4ーテトラヒドロー6, 7ージメトキシイ ソキノリン-2-イル)メチル)ナフタレン、2-アミ ノ(エトキシカルボニル)メチル-6-〔(1,2, 3, 4-テトラヒドロー6-メトキシー1-メチルー7 -ニトロイソキノリン-2-イル)メチル)ナフタレ ン、2-アミノ(エトキシカルボニル)メチル-6-〔(1, 2, 3, 4ーテトラヒドロー6ーメトキシー1 -メチル-5-ニトロイソキノリン-2-イル)メチ ル〕ナフタレン、2-アミノ(エトキシカルボニル)メ チルー6ー〔(7ーアミノー1,2,3,4ーテトラヒ ドロー6-メトキシー1-メチルイソキノリン-2-イ ル) メチル] ナフタレン、2-アミノ (エトキシカルボ 二ル)メチルー6ー〔(1,2,3,4ーテトラヒドロ -6-メトキシ-1-メチル-7-メチルアミノイソキ **ノリンー2-イル)メチル〕ナフタレン、2-アミノ** (エトキシカルボニル) メチルー6-〔(1-アジドメ 40 シリル基を表す。) チルー1, 2, 3, 4ーテトラヒドロー6, 7ージメト キシイソキノリン-2-イル)メチル]ナフタレン、2 - (1 -アミノ-2-ヒドロキシエチル)-6-〔(7 -アミノ-1, 2, 3, 4-テトラヒドロ-6-メトキ シー1-メチルイソキノリン-2-イル)メチル]ナフ タレン、2-(1-アミノ-2-ヒドロキシエチル)-

6-[(5-アミノ-1, 2, 3, 4-テトラヒドロー 6-メトキシー1-メチルイソキノリン-2-イル)メ チル] ナフタレン、2-(1-アミノ-2-ヒドロキシ エチル) -6-[(1, 2, 3, 4-テトラヒドロー6 -メトキシー1-メチル-7-メチルアミノイソキノリ ンー2-イル)メチル〕ナフタレン、2-(1-アミノ -2-ヒドロキシエチル)-6-〔(1-アミノメチル -1, 2, 3, 4-テトラヒドロ-6, 7-ジメトキシ イソキノリン-2-イル)メチル〕ナフタレン等を挙げ

【0031】本発明の一般式(Ia)で表される化合物 の製造に用いられる前記一般式(II)で表される化合 物も新規化合物であり、以下の製法により製造すること ができる。すなわち、一般式(II)で表される化合物 は、先ず一般式

[0032]

[化8]

$$R^{3}$$

$$R^{4}$$

$$R^{1}$$

$$R^{1}$$

$$R^{1}$$

$$R^{1}$$

【0033】 (式中、R1、R2、R3、R1は上記に同 じ。)で表される化合物と、公知の化合物2,6-ジホ ルミルナフタレン等を酢酸-THF混合溶媒中、シアノ 水素化ホウ素ナトリウム(NaBH。CN)の存在下、 数10分から5時間反応させることにより得られる。

【0034】また、一般式(II)で表される化合物 30 は、以下の方法によっても製造することができる。即 ち、上記一般式(IV)で表される化合物と一般式

[0035]

[化9]

【0036】(式中、R®は、-CH2-OR®を表し、 ここでR®は、水素原子又はtertーブチルジメチル

【0037】で表される化合物を、酢酸-THF混合溶 媒中、シアノ水素化ホウ素ナトリウムの存在下、数10 分から5時間反応させ、次いで得られた一般式

[0038]

[化10]

-336--

【0039】(式中、R1、R2、R3、R4は上記に同 U.)

7

【0040】で表される化合物をクロロホルム等の溶媒 中で二酸化マンガン等を用いて、必要ならば加熱還流 10 し、酸化することによっても得ることができる。一般式 (V) で表される化合物としてシリル基が置換した化合 物を用いた場合には、得られた一般式(II)のシリル 基を、常法にて除去した後、酸化すればよい。

【0041】上記一般式 (IV) で表される化合物は公 知又は公知の方法に準拠して容易に得ることができ、例 えば1, 2, 3, 4-テトラヒドロー6-メトキシー1 ーメチルー5ーニトロイソキノリン、1,2,3,4-テトラヒドロー6-メトキシー1-メチルー7-ニトロ ドロー6-メトキシー1-メチルイソキノリン、7-ア ミノー1, 2, 3, 4ーテトラヒドロー6ーメトキシー 1-メチルイソキノリン、1-アジドメチル-1, 2, 3, 4-テトラヒドロー6, 7-ジメトキシイソキノリ ン、5-ニトロ-1,2,3,4-テトラヒドロイソキ ノリン、7-ニトロー1, 2, 3, 4-テトラヒドロイ ソキノリン、1,2,3,4-テトラヒドロー6-メチ ルアミノイソキノリン、1,2,3,4-テトラヒドロ - 7 - メチルアミノイソキノリン、1, 2, 3, 4 - テ トラヒドロー1ーヒドロキシメチルー6、7ージメトキ 30 シイソキノリン等を挙げることができる。

【0042】本発明により得られる一般式(II)で表 される化合物としては、2-ホルミル-6-〔(1, 2、3、4-テトラヒドロー6-メトキシー1-メチル - 7 - ニトロイソキノリンー 2 ーイル)メチル〕ナフタ レン、2-ホルミル-6-[(1, 2, 3, 4-テトラヒドロー6-メトキシー1-メチルー5-ニトロイソキ ノリン-2-イル)メチル)ナフタレン、6-〔(1-アジドメチルー1, 2, 3, 4ーテトラヒドロー6, 7 ージメトキシイソキノリン-2-イル)メチル)-2- 40 ホルミルナフタレン、2-ホルミルー6-〔(1, 2, 3, 4-テトラヒドロー6-ニトロイソキノリン-2-イル)メチル)ナフタレン、2-ホルミルー6-〔(1, 2, 3, 4-テトラヒドロ-7-ニトロイソキ ノリン-2-イル)メチル]ナフタレン、等を挙げるこ とができる。

【0043】本発明の一般式(III)で表される化合 物としては、6-[(1,2,3,4-テトラヒドロー 6-メトキシ-1-メチル-7-ニトロイソキノリン-

ン、6-〔(1,2,3,4-テトラヒドロ-6-メト キシー1-メチルー5-ニトロイソキノリン-2-イ ル) メチル] -2-ヒドロキシメチルナフタレン、6-〔(1-アジドメチル-1,2,3,4-テトラヒドロ -6、7ージメトキシイソキノリン-2-イル)メチ ル] -2-ヒドロキシメチルナフタレン等を挙げること ができる。

8

【0044】本発明に係わる一般式(II)で表される 化合物でR<sup>6</sup>がシリル基で置換された水酸基である化合 物としては、2-(tert-ブチルジメチルシリルオ キシ) メチルー6ー [(1, 2, 3, 4ーテトラヒドロ -1-ヒドロキシメチル-6,7-ジメトキシイソキノ リン-2-イル)メチル〕ナフタレン、6-[(1-ア イソキノリン、5-アミノ-1,2,3,4-テトラヒ 20 ジドメチル-1,2,3,4-テトラヒドロ-6,7-ジメトキシイソキノリン-2-イル)メチル]-2-(tert-ブチルジメチルシリルオキシメチル)ナフ タレン等を挙げることができる。

> 【0045】一般式(II)で表される化合物の水酸基 に置換したシリル基は常法により、例えばTHF中、テ トラーnープチルアンモニウムフルオライド(n-Bu 4NF) を反応させることにより容易に除去することが できる。

【0046】一般式(I)又は(II)で表される化合 物で分子骨格中にアミノ基を有するものは、常法により 塩酸、硫酸、硝酸等の無機酸又はp-トルエンスルホン 酸等の有機酸と各種塩類とすることができる。

【0047】本発明に係わる上記一般式(I)及び(I 1) で表される新規化合物は、後述する抗腫瘍試験の結 果優れた抗腫瘍効果を示した。

【0048】次に実施例を挙げて本発明をより詳細に述 べる。

#### 【実施例】

(実施例1) 1, 2, 3, 4-テトラヒドロー6-メト キシー1-メチルー7-ニトロイソキノリン2.20 g、2-ホルミルー6-ヒドロキシメチルナフタレン 2. 21g及び酢酸 3. 0gをTHF 50mlに溶解 し、この溶液に攪拌下シアノ水素化ホウ素ナトリウム7 00mgを加えて17時間放置した。次いで反応液に炭 酸カリウム水溶液を加え中和し、クロロホルム200m 1で抽出した。有機層を乾燥(無水硫酸ナトリウム) し、ろ過し、ろ液を減圧下濃縮した。得られた残分をシ リカゲルカラムクロマトグラフィーで分離し、6-[(1, 2, 3, 4-テトラヒドロー6-メトキシー1 2-イル) メチル] -2-ヒドロキシメチルナフタレ 50 -メチル-7-ニトロイソキノリン-2-イル) メチ

た。

ル] -2-ヒドロキシメチルナフタレン1.94g(収 率50.0%)を得た。

H-NMR (CDC  $1_3-CD_3OD=1:4$ ); 1. 3 9 (d, 3 H, J = 6. 6 H z), 2. 4 - 3. 3(m, 4H), 3.84 (s, 2H), 3.90 (s, 3 H), 4. 7 7 (s, 2 H), 6. 9 1 (s, 1 H), 7.3-7.95 (m, 7H)

【0049】(実施例2)実施例1と同様にして、1, 2, 3, 4-テトラヒドロー6-メトキシー1-メチル ドロキシメチルナフタレンを用いて、6-[(1, 2,3, 4-テトラヒドロー6-メトキシー1-メチルー5 -ニトロイソキノリン-2-イル)メチル]-2-ヒド ロキシメチルナフタレンを得た。

H-NMR (CDC1<sub>3</sub>-CD<sub>3</sub>OD=1:1):1. 4 1 (d, 3 H, J = 6. 6 H z), 2. 2 - 3. 3 (m, 4H), 3.87 (s, 3H), 4.79 (s, 2 H), 6. 95 (d, 1 H, J = 8.5 Hz), 7. 18 (d, 1H, J = 8.5 Hz), 7. 35-7.6(m, 2H), 7. 65-7. 9 (m, 4H)

【0050】(実施例3)実施例1の製法で得られた、 6-[(1, 2, 3, 4-テトラヒドロー6-メトキシ -1-メチル-7-ニトロイソキノリン-2-イル)メ チル〕-2-ヒドロキシメチルナフタレン15.4gを クロロホルム500m1に溶解し、攪拌下この溶液に活 性二酸化マンガン25gを加え、次いで2時間加熱還流 した。不溶物をセライトを用いてろ過除去し、ろ液を減 圧下濃縮し、得られた残分をシリカゲルカラムクロマト グラフィーで分離精製し、2-ホルミル-6-〔(1, - 7 - ニトロイソキノリン - 2 - イル)メチル〕ナフタ レン9.56g(収率62.4%)を得た。

H-NMR (CDC1<sub>3</sub>): 1. 42 (d, 3H, J= 6. 6 Hz), 2. 5-3. 3 (m, 4 H), 3. 93 (s, 3H), 6. 80 (s, 1H), 7. 5-8. 1 (m, 6 H), 8. 3 3 (s, 1 H), 1 0. 1 5 (s, 1H)

【0051】(実施例4)実施例3と同様にして、6-〔(1, 2, 3, 4-テトラヒドロー6-メトキシー1 ーメチルー5ーニトロイソキノリンー2ーイル)メチ 40 ル〕 - 2 - ヒドロキシメチルナフタレンから、2 - ホル ミルー6ー〔(1, 2, 3, 4ーテトラヒドロー6ーメ トキシー1-メチルー5-ニトロイソキノリン-2-イ ル)メチル〕ナフタレンを得た。

H-NMR (CDC13): 1. 37 (d, 3H, J= 6. 6 Hz), 2. 2-3. 3 (m, 4 H), 3. 8 3(s, 3H), 3.89 (s, 2H), 6.85 (d, 1 H, J = 8. 6 H z), 7. 1 2 (d, 1 H, J =8. 6 Hz), 7. 5-8. 05 (m, 5H), 8. 2 9 (s, 1H), 10. 10 (s, 1H)

【0052】 (実施例5) 実施例3で得られた、2-ホ N = N - 6 - (1, 2, 3, 4 - F) - F - 6 - 6 - 6メトキシー1-メチルー7-二トロイソキノリン-2-イル) メチル] ナフタレン9. 56gをTHF240m 1に溶解し、この溶液に濃アンモニア水280m1及び シアン化カリウム13.0gと塩化アンモニウム10. 0gを水140mlに溶解して加えた。次いでこの溶液 を密封攪拌下、50℃で33時間加熱した後、クロロホ ルム500mlを加えて抽出した。有機層を水先後、乾 -5-ニトロイソキノリン及び、2-ホルミル-6-ヒ 10 燥(無水硫酸ナトリウム)し、ろ過し、ろ液を減圧下濃 縮した。得られた残分を25%塩酸-エタノール溶液5 00mlに溶解し、60℃で2.5時間加温した。次い でこの溶液を減圧下濃縮し、得られた残分を炭酸水素ナ トリウム水溶液及びクロロホルムで分配した。有機層を 分取し、乾燥 (無水硫酸ナトリウム) し、ろ過し、ろ液 を減圧下濃縮し、得られた残分をシリカゲルカラムクロ マトグラフィーで分離精製し、2-アミノ(エトキシカ ルボニル) メチルー6ー〔(1,2,3,4ーテトラヒ ドロー6-メトキシ-1-メチル-7-ニトロイソキノ

10

H-NMR (CDC1<sub>3</sub>): 1. 20 (t, 3H, J= 7. 1 H z), 1. 3 9 (d, 3 H, J = 6.8 H)z), 2. 5-3. 3 (m, 4II), 3. 91 (s, 3 H), 4. 15 (q, 1H, J = 7. 1Hz), 4. 1 8 (q, 1H, J=7.1Hz), 4.76 (s, 1)H), 6. 7.8 (s, 1.H), 7.35-7.95(m, 7H)

20 リン-2-イル) メチル] ナフタレン4. 88gを得

【0053】(実施例6)実施例5と同様にして、2-2, 3, 4-テトラヒドロー6-メトキシ-1-メチル 30 ホルミルー6- [(1, 2, 3, 4-テトラヒドロー6 -メトキシ-1-メチル-5-ニトロイソキノリン-2 ーイル)メチル〕ナフタレンを用いて、2-アミノ(エ トキシカルボニル) メチルー6ー〔(1, 2, 3, 4-テトラヒドロー6-メトキシー1-メチルー5-ニトロ イソキノリン-2-イル)メチル]ナフタレンを得た。 H-NMR (CDC1<sub>3</sub>): 1. 13 (t, 3H, J= 6. 6 Hz), 1. 3 1 (d, 3 H, J = 6. 6 Hz), 2. 25-3. 2 (m, 4H), 3. 80 (s, 3 H), 4. 18 (q, 1H, J=7.1Hz), 4.20 (q, 1H, J=7.1Hz), 4.71 (s, 1)H), 6. 94 (d, 1H, J = 8.8 Hz), 7. 1 3 (d, 1 H, J = 8. 8 H z), 7. 3 - 7. 9 (m, 6H)

【0054】 (実施例7) 実施例5で得られた、2-ア ミノ (エトキシカルボニル) メチルー6ー(1, 2, 3, 4-テトラヒドロー6-メトキシー1-メチルー7 -ニトロイソキノリン-2-イル) メチルナフタレン塩 酸塩5.07gをDMF350m1に溶解した。この溶 液に酸化白金220mgを加えて水素気流下17時間攪 50 拌後、不溶物をろ過にて除去し、得られたろ液を減圧下 濃縮し、残分にベンゼン200ml、5%炭酸水素ナト リウム200m1を加え分配した。次いで有機層を乾燥 (無水硫酸ナトリウム) し、ろ液を減圧下濃縮した。得 られた残分をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで分 離精製し、6-〔(7-アミノ-1, 2, 3, 4-テト ラヒドロー6-メトキシー1-メチルイソキノリン-2 ーイル)メチル〕-2-アミノ(エトキシカルボニル) メチルナフタレン2.83gを得た。

H-NMR (CD<sub>3</sub>OD) : 1. 17 (t, 3H, J= 7. 1 Hz), 1. 36 (d, 3 H, J = 6. 6 H 10 8. 6 Hz), 7. 3 – 8. 0 (m, 6 H) z), 2. 4-3. 3 (m, 4H), 3. 80 (s, 3 H), 4. 16 (q, 2H, J = 7. 1Hz), 4. 7 1 (s, 1 H), 6. 47 (s, 1 H), 6. 55 (s, 1H), 7. 4-7. 65 (m, 2H), 7. 6 5-8.0 (m, 4H)

【0055】 (実施例8) 実施例7のシリカゲルカラム クロマトグラフィーで実施例7で得た化合物の先に流出 した留分を減圧下濃縮し、2-アミノ(エトキシカルボ ニル) メチルー6ー[(1, 2, 3, 4ーテトラヒドロ -6-メトキシ-1-メチル-7-メチルアミノイソキ 20 た。 ノリン-2-イル) メチル〕ナフタレン50mgを得

H-NMR (CD<sub>3</sub>OD) : 1. 14 (t, 3H, J= 7. 1 II z), 1. 3 7 (d, 3 II, J = 6. 6 IIz), 2, 71 (m, 3H), 3, 80 (s, 3H), 4. 67 (s, 1H), 6. 43 (s, 1H), 6. 5 2 (s, 1H), 7. 2-7. 9 (m, 6H)

【0056】(実施例9)実施例7で得られた、6-(7-72)-1, 2, 3, 4-77-72-6-ル) -2-アミノ (エトキシカルボニル) メチルーナフ タレン2.80gをテトラヒドロフラン100m1に溶 解した後、氷冷し、この溶液に攪拌下、水素化リチウム アルミニウム1.23gを加え、さらに1時間攪拌し た。この溶液に水1.23mlをTHFに溶解して加 え、次いで20%水酸化ナトリウム水溶液3.7mlを 加えた。析出物をセライト上でろ過除去し、ろ液を減圧 下濃縮した。得られた残分をシリカゲルカラムクロマト グラフィーで分離精製し、2-(1-アミノー2-ヒド ロキシエチル) -6- [(7-アミノ-1, 2, 3, 4 40 ーテトラヒドロー6-メトキシー1-メチルイソキノリ ン-2-イル) メチル] ナフタレン800mgを得た。 H-NMR (CD<sub>3</sub>OD) : 1. 30 (d, 3H, J= 6. 6 Hz), 2. 2-3. 2 (m, 4 H), 3. 7 4 (s,  $3\,\mathrm{H}$ ), 6.  $3\,9$  (s,  $1\,\mathrm{H}$ ), 6.  $4\,9$  (s,

【0057】 (実施例10) 実施例7続いて実施例9と 同様にして、実施例6で得られた、2-アミノ(エトキ シカルボニル) メチルー6ー〔(1, 2, 3, 4ーテト

1 H), 7. 3-7. 95 (m, 6 H)

キノリン-2-イル)メチル]ナフタレンから、2-(1-アミノー2-ヒドロキシエチル) -6-〔(5-アミノー1, 2, 3, 4ーテトラヒドロー6ーメトキシ -1-メチルイソキノリン-2-イル)メチル〕ナフタ レンを得た。

12

H-NMR (CDC1<sub>3</sub>-CD<sub>3</sub>OD=1:1):1. 4 0 (d, 3 H, J = 6. 6 H z), 2. 2 - 3. 3(m, 4H), 3.84 (s, 3H), 6.48 (d, 1 H, J = 8, 6 H z), 6, 7 2 (d, 1 H, J =

【0058】 (実施例11) 実施例8で得た2-アミノ (エトキシカルボニル) メチルー6ー <math>(1, 2, 3, 3)4-テトラヒドロー6-メトキシー1-メチルー7-メ チルアミノイソキノリン-2-イル)メチル〕ナフタレ ン50mgをTHF20m1に溶解し、以下実施例(実 施例9)と同様に処理し、2-(1-アミノ-2-ヒド ロキシエチル) -6- [(1, 2, 3, 4-テトラヒド ロー6-メトキシ-1-メチル-7-メチルアミノイソ キノリン-2-イル) メチル〕ナフタレン30mgを得

H-NMR (CD<sub>3</sub>OD) : 1. 14 (d, 3H, J= 6. 6 Hz), 2. 74 (s, 3 H), 3. 80 (s, 3 H), 6. 2 6 (s, 1 H), 6. 5 3 (s, 1 II), 7. 35-8. 0 (m, 6II)

【0059】 (実施例12) 1, 2, 3, 4ーテトラヒ ドロー1-ヒドロキシメチルー6、7-ジメトキシイソ キノリン3.75g、6-(tert-ブチルジメチル シリルオキシ)メチルー2-ホルミルナフタレン5.0 3g及び酢酸 5.02gをTHFに溶解した後この溶液 メトキシー1-メチルイソキノリンー2-イル)メチ 30 に攪拌下シアノ水素化ホウ素ナトリウム1.36gを加 えた。以下、実施例1と同様に処理することにより、2 - (tert-プチルジメチルシリルオキシ)メチル- $6 - (1, 2, 3, 4 - \mathcal{F}) + \mathcal{F} + \mathcal{$ シメチルー6, 7ージメトキシイソキノリンー2ーイ ル) メチル] ナフタレン5.23gを得た。

> $H-NMR (CDC1_3-CD_3OD=1:54):0.$ 15 (s. 6H), 0, 98 (s. 9H), 2, 2-3. 4 (m, 4H), 3. 83 (s, 3H), 3. 96 (s, 2H), 4. 90 (s, 2H), 6. 61 (s, 1 H), 6. 67 (s 1 H), 7. 3-7. 65 (m, 2H), 7. 65-7. 95 (m, 4H)

【0060】 (実施例13) 実施例12で得られた、2 - (tert-ブチルジメチルシリルオキシ)メチルー 6- ((1, 2, 3, 4-テトラヒドロ-1-ヒドロキ シメチルー6、7-ジメトキシイソキノリン-2-イ ル) メチル] ナフタレン5、20g及びトリエチルアミ ン4. 14gを塩化メチレン250mlに溶解し、氷冷 下、この溶液に攪拌下、メシル酸クロリド1.76gを 滴下した。40分後、反応液に水を加えて、分配し、有 ラヒドロー6-メトキシー1-メチルー5-ニトロイソ 50 機層を分取し、さらに飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で 洗浄後、有機層を乾燥(無水硫酸ナトリウム)した。ろ 過し、ろ液を減圧下濃縮し、得られた残分をDMF20 0mlで溶解し、この反応液にアジ化ナトリウム3.3 gを水40m1に溶解して加え、60℃で16時間加温 した。次いで、この反応液を減圧下濃縮し、得られた残 分に水300m1,ベンゼン400m1を加えて分配し た。有機層を分取し、乾燥 (無水硫酸ナトリウム) し、 ろ過し、ろ液を減圧下濃縮し、6-〔(1-アジドメチ ルー1, 2, 3, 4ーテトラヒドロー6, 7ージメトキ シイソキノリン-2-イル)メチル]-2-(tert 10 た。 - ブチルジメチルシリルオキシ) メチルナフタレン4. 88gを得た。

【0061】 (実施例14) 実施例13で得られた、6 〔(1ーアジドメチルー1, 2, 3, 4ーテトラヒド ロー6, 7-ジメトキシイソキノリン-2-イル) メチ ル] -2- (tert-ブチルジメチルシリルオキシ) メチルナフタレン4.77gをTHF150mlに溶解 し、 $n-Bu_1NF-n-\Lambda$ キサン1モル溶液11.0 m 1 を加え、1時間放置した。次いで反応液を減圧下濃 縮し、水200ml、クロロホルム300mlを加え、 分配し、有機層を分取後、乾燥(無水硫酸ナトリウム) した。ろ過し、ろ液を減圧下濃縮し、残分をシリカゲル カラムクロマトグラフィーで分離精製し、6-〔(1-アジドメチルー1, 2, 3, 4-テトラヒドロー6, 7 -ジメトキシイソキノリン-2-イル)メチル]-2-ヒドロキシメチルナフタレン2.97gを得た。 H-NMR (CDC1<sub>8</sub>): 2. 3-3. 35 (m, 6) H), 3.85 (s, 3H), 3.86 (s, 3H), 4. 66 (bd, 1H), 4. 84 (s, 2H), 6. 62 (s, 1H), 6. 78 (s, 1H), 7. 35-

7. 95 (m, 6H) 【0062】(実施例15)実施例14で得られた、6 - 〔(1-アジドメチル-1, 2, 3, 4-テトラヒド ロー6, 7ージメトキシイソキノリン-2-イル)メチ ル〕-2-ヒドロキシメチルナフタレン2.97gを、 クロロホルム200mlに溶解し、活性二酸化マンガン 4. 5 gを加え、1時間加熱還流した。以下、実施例3 と同様に処理し、6-[(1-アジドメチル-1, 2,3, 4-テトラヒドロー6, 7-ジメトキシイソキノリ ン-2-イル)メチル]-2-ホルミルナフタレン1. 65gを得た。

H-NMR (CDC13): 2. 35-3. 4 (m, 6) H), 3. 85 (s, 3H), 3. 87 (s, 3H), 4. 15 (bd, 1H), 6. 64 (s, 1H), 6. 79 (s, 1H), 7.55-8.1 (m, 5H), 8. 31 (s, 1H), 10. 13 (s, 1H) 【0063】 (実施例16) 実施例15で得られた、6 - 〔(1-アジドメチル-1,2,3,4-テトラヒド

ロー6, 7-ジメトキシイソキノリン-2-イル) メチ

m1に溶解し、濃アンモニア水60m1及びシアン化力 リウム1.29gと塩化アンモニウム1.06gを水1 0mlに溶解して加えた。密封下50℃で18時間攪拌 した後、反応液にベンゼン100mlを加えて抽出し、 有機層を水で洗浄し、有機層を乾燥(無水硫酸ナトリウ ム) した。ろ過し、ろ液を減圧下濃縮し、2-アミノ (シアノ) メチルー6-[(1-アジドメチルー1,2、3、4-テトラヒドロー6、7-ジメトキシイソキ ノリン-2-イル) メチル] ナフタレン1. 67gを得

14

【0064】 (実施例17) 実施例16で得られた、2 ーアミノ (シアノ) メチルー6ー〔(1ーアジドメチル -1, 2, 3, 4-テトラヒドロー6, 7-ジメトキシ イソキノリン-2-イル)メチル〕ナフタレン1.65 gを23%塩酸-エタノール溶液150mlに溶解し、 室温で3時間攪拌後50℃で4時間攪拌した。次いで反 応液を減圧下濃縮し、残分にクロロホルム200mlと 炭酸水素ナトリウム水溶液100m1を加え分配した。 有機層を、分取し、乾燥(無水硫酸ナトリウム)後、ろ 20 過し、ろ液を減圧下濃縮した。得られた残分をシリカゲ ルカラムクロマトグラフィーで分離精製し、2-アミノ (エトキシカルボニル) メチルー6ー〔(1-アジドメ チルー1, 2, 3, 4ーテトラヒドロー6, 7ージメト キシイソキノリンー2-イル)メチル]ナフタレン1. 02gを得た。

H-NMR (CDC  $l_3$ ): 1. 21 (t, 3H, J=

7. 1 Hz), 2. 3-3. 4 (m, 6 H), 3. 87 (s, 6H), 3.87 (s, 6H), 4.16 (q, 1 H, J = 7. 1 H z), 4. 6 6 (bd, 1 H), 30 4. 76 (s, 1H), 6. 63 (s, 1H), 6. 7 9 (s, 1H), 7. 35-8. 0 (m, 6H) 【0065】 (実施例18) 実施例17で得られた、2 -アミノ(エトキシカルボニル)メチル-6-[(1-アジドメチルー1, 2, 3, 4ーテトラヒドロー6, 7 ージメトキシイソキノリン-2-イル)メチル〕ナフタ レン1. 02gをTHF50m1に溶解し、氷冷下、攪 拌しながら、水素化リチウムアルミニウム250mgを 加えた。1時間後その溶液に水0.25mlをTHFに 溶解して加え、次いで20%水酸化ナトリウム水溶液 0. 75m1を加えた。不溶物をセライトを用いて除去 し、ろ液を減圧下濃縮した。得られた残分を分取用シリ カゲル薄層板で分離精製し、2-(1-アミノ-2-ヒ ドロキシエチル) -6-((1-アミノメチル-1)2, 3, 4-テトラヒドロー6, 7-ジメトキシイソキ ノリン-2-イル) メチル] ナフタレン250mgを得

H-NMR (CDC13-CD3OD) : 2. 3-3. 2 (m, 6H), 3.82 (s, 3H), 3.85 (s, 3 H), 6. 6 7 (s, 1 H), 6. 8 2 (s, 1 ル] -2- ホルミルナフタレン1. 65gをTHF70 50 H), 7.35-7.95 (m, 6H)

【0066】 (実施例19) 実施例1と同様にして、 1, 2, 3, 4-テトラヒドロー6-メトキシー1-メ チルー7-ニトロイソキノリンと2,6-ジホルミルナ フタレンから、2 - ホルミル - 6 - [(1, 2, 3, 4)]ーテトラヒドロー6ーメトキシー1ーメチルー7ーニト ロイソキノリン-2-イル)メチル〕ナフタレンを得 た。機器分析の結果は実施例3で得られれたものと同一 であった。

【0067】 (実施例20) 実施例18で得られた化合 た。得られた残分をエタノールに溶解し、再度減圧下濃 縮し、その三塩酸塩を得た。

【0068】(実施例21)実施例7と同様にして、2 ーアミノ (エトキシカルボニル) メチルー6ー〔(1, 2, 3, 4-テトラヒドロー5-ニトロイソキノリンー 2-イル) メチル] ナフタレン2、0gをDMF中、酸 化白金と水素気流下反応させ、6-〔(5-アミノー 1, 2, 3, 4ーテトラヒドロイソキ人リンー2ーイ ル) メチル] -2-アミノ (エトキシカルボニル) メチ し、以下実施例9と同様に処理し、2-〔(1-アミノ -2-ヒドロキシエチル)メチル)-6-〔(5-アミ ノー1, 2, 3, 4ーテトラヒドロイソキノリンー2ー イル) メチル] ナフタレンを1.2 g得た。

【0069】以下に本発明の化合物の抗腫瘍活性および 抗腫瘍効果の試験方法及びその結果を述べる。

#### 1. 抗腫瘍活性

被験化合物の各種腫瘍細胞に対する抗腫瘍活性は、A法\*

\*またはB法により被験化合物の培養液中の各種濃度にお ける培養後の細胞数からICso(被験化合物の非共存下 での細胞増殖を50%阻害する被験化合物の濃度)を算 出し、表に示した。

16

【0070】(A法) マウス白血病細胞L1210を 10%牛胎児血清を含むRPMI1640培養液で10 4細胞数/m1とし、その2m1を培養試験管(Fa1 conNo. 2054) に分注し、5%炭酸ガス存在 下、炭酸ガスインキュベータ中、37℃で5時間培養し 物を25%塩酸エタノール溶液に溶解し、減圧下濃縮し 10 た。次いで被験化合物を少量の水またはジメチルスルホ キシドに溶解して加え、先と同一の条件下で72時間培 養した後、培養液中の細胞数をコールターカウンターで 計測した。

(B法) マウス結腸癌細胞Colon26、ヒト結腸 癌細胞DLD-1またはヒト非小細胞肺癌細胞A549 を10%牛胎児血清を含むRPMI16培養液又はME M培養液で5×10<sup>8</sup>細胞数/ml又は10<sup>4</sup>細胞数/m 1とし、その2mlを培養皿(Coster No. 3 512) に分注し、5%炭酸ガスの存在下、炭酸ガスイ ルナフタレンを得た。次いでこの化合物をTHFに溶解 20 ンキュベータ中、37℃で24時間培養した。次いで被 験化合物を少量の水またはジメチルスルホキシドに溶解 して加え、先と同一の条件下で72時間培養した。培養 後、トリプシンで細胞を培養皿より遊離させ、細胞数を コールターカウンターで計測した。

上記の結果は表1に示す通りであった。

[0071]

【表1】

化合物番号 (実施例)	抗腫瘍活性 10so		(μM)	
	Colon26	L1210	DLD-1	A549
9	0.047	0.040	0.066	0. 246
10	< 0.083	0.11	0.13	0. 19
11	0.084	0.082	0.093	0. 173
18	10.5	5.07	5.55	27. 1
21	1.59	2.87	1.83	6. 41
21	1.59	2.87	1.83	6.

【0072】2、抗腫瘍効果

CDF1マウス (8週令、雄性、体重25-28g) に マウス白血病細胞L1210を105個腹腔内に移植し (day0)、実施例9で得られた化合物を少量のTw een80に可溶化させた後、生理食塩水に溶解して、 day1から1日1回、7日間腹腔内に投与した。一群 6匹のマウスを用い、被験化合物投与群(T)および非 投与群(C)のマウスの平均生存日数から、下記の式に より生命延長率(ILS)を算出した。

40 ILS (%) =  $(T/C-1) \times 100$ 

【0073】上記試験の結果、実施例9の化合物を投与 した群のILSは65% (用量30mg/kg、day 1-7) であった。以上の結果により本発明で得られた 化合物が優れた抗腫瘍効果を有することがわかる。

[0074]

【発明の効果】本発明により優れた抗腫瘍活性を有する 新規なナフタレン誘導体及びその製造に用いられる重要 な中間体を提供することができた。